



①⑨ BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

⑫ Patentschrift
⑩ DE 42 15 648 C 2

②① Aktenzeichen: P 42 15 648.3-43
②② Anmeldetag: 13. 5. 92
④③ Offenlegungstag: 18. 11. 93
④⑤ Veröffentlichungstag
der Patenterteilung: 15. 12. 94

⑤① Int. Cl. 5:
C 09 J 175/00
C 08 G 18/83
C 08 G 18/65
C 08 G 18/61
C 08 G 18/10

DE 42 15 648 C 2

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

⑦③ Patentinhaber:
Henkel KGaA, 40589 Düsseldorf, DE

⑦② Erfinder:
Klauck, Wolfgang, Dr., 4005 Meerbusch, DE; Maier,
Wolfgang, 4000 Düsseldorf, DE; Berthauer, Harald,
4019 Monheim, DE

⑥⑨ Für die Beurteilung der Patentfähigkeit
in Betracht gezogene Druckschriften:

DE 40 29 505 A1
DE 40 24 567 A1
DE 40 11 455 A1
DE 25 58 653 A1
EP 3 15 006 A2

⑤④ Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung eines Polyurethans

DE 42 15 648 C 2

Beschreibung

Die Erfindung betrifft die Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung eines kationisch modifizierten, Alkoxysilan-terminierten Polyurethans.

5 Kontaktklebstoffe sind überwiegend lösungsmittelbasierte Klebstoffe, die in flüssiger Form auf beide zu verklebende Substrate aufgetragen werden und nach weitgehender Verdunstung des Lösungsmittels (Abluftzeit), d. h. wenn die Klebstoff-Filme scheinbar trocken sind, für eine gewisse Zeit (offene Zeit) fähig sind, bei Druckeinwirkung in relativ kurzer Zeit zu einer hohen Anfangsfestigkeit zu führen. Diese Anfangs- oder auch Sofort-Festigkeiten nehmen im Laufe der Lagerung zu, bis nach Stunden oder Tagen die Endfestigkeiten erreicht werden. Die Kontaktklebstoffe können daher großflächig, ohne zusätzliche Fixierung der Substrate eingesetzt werden.

Basispolymere sind überwiegend Polychloroprene, Nitril- oder Styrol/Butadien-Kautschuk und Polyurethane. Die Kontaktklebstoffe enthalten vielfach zusätzlich als sogenannte Tackifier klebrigmachende Harze wie Kolophonium-, Kohlenwasserstoff- oder Phenol-Harze. Wegen der Problematik von organischen Lösungsmitteln wird versucht, die Kontaktklebstoffe verstärkt auf wäßrige Systeme umzustellen.

15 Wasserbasierte Kontaktklebstoffe sind dem Fachmann seit vielen Jahren bekannt. Sie sind aus Gründen des Umwelt- und Verbraucherschutzes willkommene Alternativen zu lösungsmittelbasierten Produkten. Das Festigkeitsspektrum wasserbasierter Kontaktklebstoffe liegt in der Regel deutlich niedriger als das analoger lösungsmittelbasierter Produkte. Das gilt insbesondere für die Wasserfestigkeit. Als Polymerbasis von wasserbasierten Kontaktklebstoffen kommen beispielsweise Naturkautschuk-Latices, Dispersionen aus Copolymerisaten des Vinylacetates, Polychloropren-Dispersionen, Acrylat-Dispersionen oder Polyvinylidenchlorid-Dispersionen in Frage. Dem Fachmann sind auch Polyurethan-Dispersionen bekannt, die durch Wärmeaktivierung ab ca. 50°C kurzzeitig kontaktklebrig werden und die insbesondere für Sohlenklebungen an Schuhen eingesetzt werden. Derartige Klebstoffe besitzen meist eine niedrige Wärmestandfestigkeit (weniger als 70°C). Darüber hinaus haben sie folgende Nachteile: Sie benötigen zusätzlich Geräte zur Wärmeaktivierung, können nicht auf beliebige großen Flächen eingesetzt werden und werden daher vom Handwerker nur bedingt akzeptiert.

Aufgabe der Erfindung ist es, einen lagerstabilen Kontaktklebstoff auf Basis von wäßrigen Dispersionen oder Lösungen bereitzustellen, der nach praxisüblichen Abluftungszeiten und offenen Zeiten zu hohen Anfangs- und Endfestigkeiten, verbunden mit einer ausreichend hohen Wärmestandfestigkeit, führt.

30 In der DE-OS 25 58 653 wird eine wäßrige Dispersion aus silanolhaltigem Polyurethan zur Erhöhung der öl- und wasserabweisenden Wirkung eines porösen Substrates wie Textil oder Leder beschrieben. Daraus hergestellte Filme können in unübersichtlicher Weise zufällig auch klebrig sein. So wird im Beispiel 4 eine Polyurethan-Dispersion aus Toluoldiisocyanat, Polyoxypropylendiol mit einem durchschnittlichen Molekulargewicht M_n von 4000, dem Triethylaminsalz von α -Bis(hydroxymethyl)propionsäure und dem Triethoxysilylpropylamin beschrieben. Die daraus gebildeten Filme sind weich und klebrig. Sie vermögen Glasplatten oder Kunststoff an Glas zu verbinden.

Die bekannten Dispersionen sind im allgemeinen bei Raumtemperatur und innerhalb eines pH-Bereiches von etwa 6,5 bis 9 stabil. Die Vernetzung wird durch saure und basische Katalysatoren erheblich beschleunigt. Vorteilhafterweise wird sie bei 75 bis 200°C in 5 bis 60 Sekunden durchgeführt (siehe Seite 18, letzter Absatz bis Seite 19, erster Absatz).

40 Es handelt sich hierbei offensichtlich um einen Haftklebstoff, d. h. einen Klebstoff, der einseitig aufgetragen wird und zu einem permanent klebfähigen Film führt, auf dem ein zweites Substrat nach leichtem Anpreßdruck mit geringer Festigkeit haftet.

Die Lehre der DE-OS 25 58 653 wird in der EP 315 006 aufgegriffen und fortgeführt. Es wird darin eine lagerstabile, zu vernetzten Filmen auf trocknende wäßrige Lösung oder Dispersion von Alkoxysilan-Gruppen aufweisenden, kationisch modifizierten Polyurethanen beschrieben. Sie sind dann lagerfähig, wenn der pH-Wert einen Wert von 3 bis 6 aufweist. Der Gehalt an Alkoxysilan-Bindungen soll mindestens 1,3 Gew.-% betragen, berechnet als SiO_2 . Die Dispersion führt zu harten und elastischen Beschichtungen. Sie ist insbesondere zur Lackherstellung geeignet (siehe Seite 8, Zeilen 1 bis 14). Von Klebrigkeit ist keine Rede.

50 Nach Abänderung und Auswahl von Merkmalen der oben dargestellten Lehren auf dem Gebiet der Beschichtungen wurde die kontaktklebrige Eigenschaft von wäßrigen Dispersionen oder Lösungen eines kationisch modifizierten, Alkoxysilan-terminierten Polyurethans entdeckt und als Grundlage für die Lösung der gestellten Aufgabe verwendet.

Die erfindungsgemäße Lösung ist den Patentansprüchen zu entnehmen.

55 Ein Kontaktklebstoff ist dann als lagerstabil anzusehen, wenn er bei Raumtemperatur (23°C) nach 1 Jahr ohne merkliche Viskositäts- und Eigenschaftsänderungen vorliegt.

Geeignete Isocyanate (Baustein a) sind beliebige organische Verbindungen, die im Durchschnitt mehr als eine, insbesondere 2 Isocyanatgruppen aufweisen.

60 Vorzugsweise werden Diisocyanate $\text{Q}(\text{NCO})_2$ eingesetzt, wobei Q einen aliphatischen Kohlenwasserstoffrest mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen, einen cycloaliphatischen Kohlenwasserstoffrest mit 6 bis 15 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Kohlenwasserstoffrest mit 6 bis 15 Kohlenstoffatomen oder einen araliphatischen Kohlenwasserstoffrest mit 7 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet. Beispiele derartiger bevorzugt einzusetzender Diisocyanate sind Tetramethyldiisocyanat, Hexamethyldiisocyanat, Dodecamethyldiisocyanat, 1,4-Diisocyanato-cyclohexan, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanato-methylcyclohexan, 4,4'-Diisocyanato-dicyclohexylmethyl, 4,4'-Diisocyanato-dicyclohexylpropan(2,2), 1,4-Diisocyanato-benzol, 2,4-Diisocyanato-toluol, 2,6-Diisocyanato-toluol, 4,4'-Diisocyanato-diphenylmethan, p-Xylyldiisocyanat, sowie aus diesen Verbindungen bestehende Gemische.

65 Bevorzugt werden aliphatische Diisocyanate, insbesondere m- und p-Tetramethylxylol-diisocyanat (TMXDI)

und Isophoron-diisocyanat.

Es ist selbstverständlich auch möglich, die in der Polyurethanchemie an sich bekannten höherfunktionellen Polyisocyanate oder auch an sich bekannte modifizierte, beispielsweise Carbodiimidgruppen, Allophanatgruppen, Isocyanuratgruppen, Urethangruppen und/oder Biuretgruppen aufweisende Polyisocyanate anteilig mitzuverwenden.

Unter dem Polyol b) ist eine Verbindung mit 2 oder mehr aliphatischen OH-Gruppen im Molekül zu verstehen. Für die beanspruchte Erfindung sind geeignet beliebige Polyether-, Polyester-, Polyetherester-, Polycarbonat- oder Polyacrylatpolyole des Molekulargewichtsbereichs 100 bis 8 000, vorzugsweise 500 bis 3 000 der aus der Polyurethanchemie an sich bekannten Art. Beliebige Gemische derartiger Polyhydroxyverbindungen können ebenfalls verwendet werden. Vorzugsweise werden als Komponente b) Polyetherpolyole oder Polyesterpolyole des genannten Molekulargewichtsbereiches eingesetzt, insbesondere Polyetherpolyole, die im statistischen Mittel 2 bis 3 alkoholische Hydroxylgruppen aufweisen. Die Herstellung dieser Ausgangsmaterialien gehört zum bekannten Stand der Technik und ist beispielsweise im Kunststoff-Handbuch, Band VII, "Polyurethane", Carl Hanser Verlag München (1966) Seiten 45 ff. beschrieben. Konkrete Beispiele für die Komponente b) sind Polypropylenglykole, Polytetrahydrofurane, Polyethylenglykole sowie deren Mischpolymerisate. Es kommen auch Polyole mit Amino-Endgruppen in Frage. Das molare Verhältnis der Komponente a) zu der Komponente b), wobei in dieser Rechnung zu der Komponente b) auch die zur Dispergierung benötigten tertiäre Amingruppen enthaltenden Bausteine hinzugezählt werden, beträgt 0,8 : 1 bis 1,8 : 1, bevorzugt 1,1 : 1 bis 1,6 : 1.

Als tertiäre Aminverbindungen c) eignen sich beliebige hydroxy- und/oder aminofunktionelle mono- und insbesondere bifunktionelle Verbindungen des Molekulargewichtsbereichs 88 bis 1 000, vorzugsweise 89 bis 300, mit tertiären Aminstickstoffatomen, deren tertiäre Stickstoffatome während oder nach Beendigung der Isocyanat-Polyadditionsreaktion durch Neutralisierung oder Quaternisierung zumindest teilweise in tertiäre bzw. quartäre Ammoniumgruppen überführt werden können. Hierzu gehören beispielsweise Verbindungen wie 2-(N,N-Dimethylamino)-ethylamin, N-Methyldiethanolamin, N-Methyl-diisopropanolamin, N-Ethyl-diethanolamin, N-Ethyl-diisopropanolamin oder N,N'-bis-(2-hydroxyethyl)-perhydropyrazin, N-Methyl-bis-(3-aminopropyl)-amin, N-Methyl-bis-(2-aminoethyl)-amin oder N,N',N''-Trimethyl-diethylentriamin, N,N-Dimethylaminoethanol, N,N-Diethylaminoethanol, 1-N,N-Diethylamino-2-aminoethanol, 1-N,N-Diethylamino-3-aminopropan.

Die Menge der Komponente c) wird so bemessen, daß das Polyurethan in Wasser weiß dispergiert oder klar löslich ist. Vorzugsweise müssen in den Polyurethanen 2 bis 200, vorzugsweise 2 bis 100 pro 100 g Polyurethan an Ammoniumgruppen vorliegen.

Bei den erfindungsgemäß einzusetzenden Alkoxysilan-Verbindungen d) handelt es sich um Verbindungen der allgemeinen Formel $X-Si(OR)_zH_z$, wobei

y für 2 oder 3,

z für 1 oder 0,

H für Wasserstoff oder einen Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen,

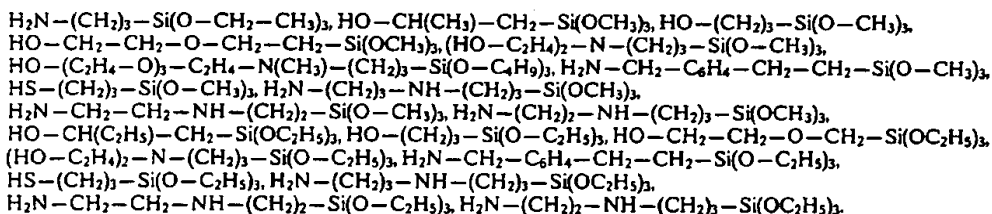
X für einen organischen Rest

stehen, der mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktionsfähige Gruppe, vorzugsweise eine Hydroxyl- oder primäre Aminogruppe, enthält, und

R für gleiche oder verschiedene Reste folgender Gruppe: Wasserstoff und vorzugsweise Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen.

Vorzugsweise steht R für Methyl- und/oder Ethylreste und X für einen 2-Hydroxyethyl-, 3-Hydroxypropyl-, 2-(2-Hydroxyethoxy)-ethyl-, 2-(2-Aminoethylamino)-ethyl- oder 3-(3-Aminopropylamino)-propyl-Rest.

Beispiele für geeignete bzw. bevorzugt geeignete Ausgangsmaterialien d) sind



An die Stelle eines OR-Substituenten kann auch ein H oder ein Alkylrest von C_1-C_6 treten.

Die Alkoxysilane d) werden in einer solchen Menge mitverwendet, daß in den resultierenden Polyurethanen weniger als 3,0, vorzugsweise 0,1 bis 1,3 Gew.-% — berechnet als SiO_3 und bezogen auf das Polyurethangewicht — eingebaut werden.

Es kann auch ein Kettenverlängerungsmittel (Baustein e) in einer Konzentration von 0 bis 20 Gew.-%, bezogen auf das Polyurethan-Gewicht mitverwendet werden. Dabei handelt es sich entweder um organische, vorzugsweise 2- und/oder 3-wertige und insbesondere 2-wertige Polyhydroxyverbindungen des Molekulargewichtsbereichs 62 bis 399, vorzugsweise 62 bis 250, oder um aminische oder hydrazinische Kettenverlängerungsmittel bzw. Vernetzer des Molekulargewichtsbereichs 32 bis 399, vorzugsweise 60 bis 250.

Zu den erstgenannten Vertretern der Aufbaukomponente e) gehören beispielsweise einfache, mehrwertige Alkohole wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Propandiol-(1,3), Butandiol-1,4, Hexandiol-1,6, Trimethylolpropan oder Glycerin. Auch niedermolekulare Polyesterdiole wie z. B. Adipinsäure-bis-(hydroxyethyl)-ester oder niedermolekulare, Ethergruppen aufweisende Diole wie z. B. Diethylenglykol, Triethylenglykol, Tetraethylenglykol, Dipropylenglykol, Tripropylenglykol oder Tetrapropylenglykol können als Aufbaukomponente e) mitverwen-

det werden. Auch Carboxylgruppen-tragende und Sulfonsäuregruppen-haltige Bausteine können eventuell bis zu einer Konzentration von max. 3 Gew.-% als Aufbaukomponente mitverwendet werden. Ein bevorzugter Vertreter ist die Dimethylolpropionsäure.

Zu den letztgenannten Verbindungen gehören beispielsweise Ethylendiamin, Hexamethylendiamin, Piperazin, 2,5-Dimethylpiperazin, 1-Amino-3-aminomethyl-3,5,5-trimethyl-cyclohexan (Isophorondiamin, IPDA) 4,4'-Di-amino-dicyclohexylmethan, 1,4-Diamino-cyclohexan, 1,2-Diamino-propan, Hydrazin, Hydrazinhydrat, Amino-säurehydrazide wie z. B. 2-Aminoessigsäure-hydrazid oder Bis-hydrazide wie z. B. Bernsteinsäure-bis-hydrazid.

Insbesondere die aminischen bzw. hydrazinischen Kettenverlängerungsmittel, die keinen tert. Stickstoff aufweisen, können beim erfindungsgemäßen Verfahren auch in blockierter Form, d. h. in Form der entsprechenden Ketimine (DE-AS 27 25 589) Ketazine (DE-OS 28 11 148, US-PS 4 269 748) oder Aminsätze (US-PS 4 292 226) zum Einsatz gelangen. Auch Oxazolidine, wie sie beispielsweise gemäß DE-OS 27 32 131 bzw. US-PS 4 192 937 zum Einsatz gelangen, stellen verkappte Diamine dar, die beim erfindungsgemäßen Verfahren in Analogie zu den genannten Vorveröffentlichungen zur Kettenverlängerung der NCO-Prepolymeren eingesetzt werden können. Bei der Verwendung derartiger verkappter Diamine werden diese im allgemeinen mit den NCO-Präpolymeren in Abwesenheit von Wasser vermischt und diese Mischung anschließend mit dem Dispersionswasser oder einem Teil des Dispersionswassers vermischt, so daß intermediär hydrolytisch die entsprechenden Diamine freigesetzt werden. Nach diesem Weg könnten auch direkt die Diamine oder Polyamine dem Wasser zugesetzt werden.

Weitere Vertreter von beim erfindungsgemäßen Verfahren als Aufbaukomponenten e) einzusetzenden Verbindungen sind z. B. in High Polymers, Vol. XVI, "Polyurethanes, Chemistry and Technology", verfaßt von Saunders-Frisch, Interscience Publishers, New York, London, Band I, 1962, Seiten 32 bis 42 und Seiten 44 bis 54 und Band II, 1964, Seiten 5 bis 6 und 198 bis 199, sowie im Kunststoff-Handbuch, Band VII, Vieweg-Höchtl, Carl-Hanser-Verlag, München, 1966, z. B. auf den Seiten 45 bis 71, beschrieben.

Die Mitverwendung von im Sinne der Isocyanat-Polyadditionsreaktion tri- oder höherfunktionellen Verbindungen mit gegenüber Isocyanatgruppen reaktionsfähigen Gruppen in geringen Anteilen zur Erzielung eines gewissen Verzweigungsgrades ist ebenso möglich wie die bereits erwähnte mögliche Mitverwendung von tri- oder höherfunktionellen Polyisocyanaten zum gleichen Zweck. Auch einwertige Alkohole wie z. B. n-Butanol oder n-Dodecanol und Stearylalkohol können in geringen Mengen mitverwendet werden.

Vorzugsweise werden als Kettenverlängerungsmittel Wasser, Diöle und Triöle mit niedrigem Molekulargewicht von bis zu 399 eingesetzt.

Die tertiäre Aminverbindung c) wird mit anorganischen oder organischen Säuren umgesetzt, so daß sich ein pH-Wert im Bereich von 2,5 bis weniger als 6,5 einstellt. Prinzipiell sind dafür alle Substanzen geeignet, die nach dieser Neutralisationsreaktion in der Lage sind, mit dem tertiären Amin Salze zu bilden. Besonders geeignet sind Säuren, z. B. Salzsäure, Essigsäure, Fumarsäure, Maleinsäure, Milchsäure, Weinsäure, Oxalsäure, Schwefelsäure, schweflige Säure oder Phosphorsäure. Vorzugsweise werden CO₂ (Kohlensäure), Ameisensäure, Essigsäure oder Salzsäure eingesetzt. Es können auch sauer wirkende Verbindungen eingesetzt werden, z. B. Anhydride.

Der Kontaktklebstoff kann zweckmäßigerweise bis zu 30% Hilfsmittel enthalten, z. B. klebrigmachende Harze wie Kolophonium-, Kohlenwasserstoff- oder Phenol-Harze, insbesondere Koniferenharze (Kolophonium) und deren durch Disproportionierung, Hydrierung, Addition, Veresterung und Polymerisation gewonnenen Umwandlungsprodukte, Cumaron-Indenharze, Terpenharze, Furanharze, Ketonharze (wie Acetonphenonharze, Cyclohexonharze), Polyamidharze, Terpenphenolharze, Alkylphenolharze, Kohlenwasserstoffharze. Statt fertiger Harzdispersionen können auch die genannten Harze durch Schmelzemulgierung mit Hilfe der unter A) genannten Polyurethane ohne weitere Emulgatoren in Dispersion überführt werden. Die Harze können aber auch vor der Dispergierung direkt ins Prepolymer eingearbeitet werden. Es können auch bis zu 25 Gew.-% an folgenden Dispersionen zugesetzt werden: Homo- und Copolymerisate aus Vinylacetat mit insbesondere Ethylen als Comonomeren, Homo- und Copolymerisate aus Acrylaten mit insbesondere Styrol und Vinylacetat als Comonomeren, Homo- und Copolymerisate aus Styrol mit insbesondere Butadien als Comonomeren und Polychloropren.

Weitere, für Dispersionen typische Zusatzstoffe sind z. B. Konservierungsmittel, Alterungs- und Lichtschutzmittel, inerte Füllmaterialien usw.

Die erfindungsgemäß zu verwendende Dispersion kann auf an sich bekannte Weise hergestellt werden. Zweckmäßig ist es jedoch, sie in folgenden Stufen herzustellen:

- A) Umsetzung des Isocyanats a) mit den Polyolen b) und der tertiären Aminverbindung c) zu einem Polyurethan-Prepolymeren mit überschüssigen NCO-Gruppen,
- B) Umsetzung aller oder nur eines Teiles der NCO-Gruppen des Prepolymeren mit den Alkoxysilanen d),
- C) Überführung des Alkoxysilan-terminierten und eventuell gleichzeitig NCO-terminierten Prepolymeren in die wäßrige Phase durch Zusatz von Wasser, das zusätzlich ein aminisches Kettenverlängerungsmittel e) enthalten kann, sowie
- D) Einstellung des pH-Wertes durch Zusatz der Säuren f) bis zu einem pH-Wert zwischen 2,5 und weniger als 6,5, wobei die Säure im Wasser schon von Anfang an enthalten sein kann oder eventuell dem Prepolymer vor der Dispergierung mitgegeben wird.

Die Umsetzung des Isocyanats A) kann in Gegenwart eines organischen, mit Wasser mischbaren inerten Lösungsmittels, wie z. B. Aceton oder N-Methylpyrrolidon erfolgen. Es wird dann destillativ nach Überführung in die wäßrige Phase C) entfernt. Vorteilhafterweise wird das Prepolymere jedoch ohne Lösungsmittel hergestellt. Die Temperatur der Umsetzung A) liegt im allgemeinen bei 5 bis 160°C, vorzugsweise bei 50 bis 120°C. Das Prepolymere mit NCO-Gruppen wird mit dem Alkoxysilan bei 50 bis 120°C ganz oder teilweise umge-

setzt. Vorzugsweise werden die NCO-Gruppen nur teilweise mit den Alkoxysilanen umgesetzt, zum anderen Teil mit Kettenverlängerungsmitteln, insbesondere mit Wasser.

Die Überführung des Alkoxysilan-terminierten Prepolymeren in die wäßrige Phase (Stufe C) erfolgt im allgemeinen zwischen 20 und 100°C. Es wird soviel Wasser verwendet, daß eine 10- bis 60-, vorzugsweise 20- bis 50-gewichtsprozentige Lösung bzw. Dispersion der Polyurethane erhalten wird. Das Wasser kann ein Kettenverlängerungsmittel e) sowie die benötigte Menge an Säuren f) enthalten. Vorteilhafterweise wird zum Schluß der gewünschte pH-Wert eingestellt.

Die Herstellung der erfindungsgemäß verwendbaren Lösungen oder Dispersionen ist nicht auf das oben beschriebene Verfahren beschränkt, welches lediglich den bevorzugten Weg zu den Produkten darstellt. So wäre es beispielsweise auch möglich, die in den NCO-Prepolymeren vorliegenden tert. Aminogruppen zunächst durch Quaternierung zumindest teilweise in Ammoniumgruppen zu überführen oder anstelle von tertiäre Aminstickstoffatome aufweisenden Aufbaukomponenten c) analoge, bereits Ammoniumgruppen aufweisende Aufbaukomponenten bei der Herstellung der NCO-Prepolymeren einzusetzen. Auch in einem solchen Falle lägen letztendlich Polyurethane vor, die den obengemachten Angaben bezüglich ihres Gehalts an Ammoniumgruppen entsprechen. Der Begriff "Ammoniumgruppen" steht daher stellvertretend für tertiäre Ammoniumgruppen, wie sie durch Neutralisation eines tertiären Amins mit einer Säure entstehen und für quaternäre Ammoniumgruppen, wie sie durch Alkylierung einer tertiären Aminogruppe erhalten werden.

Die Lösungen oder Dispersionen des kationisch modifizierten, Alkoxysilan-terminierten Polyurethans können gemäß der Erfindung als solche unmittelbar zum Verkleben beliebiger organischer oder anorganischer Substrate eingesetzt werden. Vorzugsweise werden ihnen jedoch noch bis zu 30% Hilfsmittel zugemischt, z. B. Licht- und Alterungsschutzmittel, Konservierungsmittel, Harze oder Harzdispersionen und Anteile anderer nicht kontaktklebriger Dispersionen.

Der Kontaktklebstoff kann wie üblich verwendet werden (siehe z. B. Habenicht "Kleben", Springer Verlag, 1986), d. h. die wäßrige Dispersion wird auf beide zu verbindenden Substrate aufgetragen. Nun wird das Wasser entfernt, sei es durch Verdunsten und/oder durch Aufsaugen in die Werkstoffe. Je nach Feststoffgehalt und klimatischen Bedingungen ist hierfür eine Abluftzeit (= Mindesttrockenzeit) von 10 bis 45 Minuten notwendig. Werden die Füge Teile innerhalb dieser Zeit zusammengepreßt, so erhält man eine Verklebung mit nur sehr geringer Festigkeit bzw. die Teile rutschen sogar auseinander. Nach dieser Mindesttrockenzeit steigt die Festigkeit beim Zusammenpressen der Substrate zunächst sprunghaft an, verringert sich dann aber wieder stark auf nahezu unbedeutende Werte am Ende der Zeit (= Kontaktklebzeit). Nach dieser maximalen Trockenzeit (Summe aus Abluftzeit und Kontaktklebzeit) wird nur eine geringe oder gar keine Festigkeit erhalten.

Bei einem Kontaktklebstoff ist es also wichtig, den zeitlichen Ablauf der Kontaktklebzeit genau einzuhalten. Das ist einer der Gründe, weshalb die Entdeckung der kontaktklebrigen Eigenschaften von Alkoxysilan-terminierten, ionisch modifizierten Polyurethan-Dispersionen überraschte. Um sie festzustellen, mußten beide Substrate damit behandelt werden. Außerdem mußten scheinbar trockene Klebstoff-Filme zusammengepreßt werden. Vor allem mußte aber die Dispersion so modifiziert werden, daß eine Autohäsion möglich ist.

Die Überlegenheit der erfindungsgemäß zu verwendenden PU-Dispersionen und Lösungen gegenüber herkömmlichen wasserbasierten Kontaktklebstoffen wird durch folgende Messungen belegt:

A 1. Wasserfestigkeit

Dabei werden getrocknete Klebstoff-Filme (Dicke: 0,3 mm) nach 7 Tagen Trocknungszeit bei Raumtemperatur im Wasser 48 Stunden gelagert und visuell und manuell begutachtet.

A 2. Wärmestandfestigkeit

Buchenholzprüfkörper ($10 \times 2 \times 0,5 \text{ cm}^3$) werden 1 cm überlappt (2 cm^2), nach 3 Tagen mit 1 kg belastet und alle 3 Stunden die Temperatur um 10°C erhöht (Start 30°C). Die Temperatur, bei der die Prüfkörper nach der Belastung widerstehen, wird als Wärmestandfestigkeit bezeichnet.

A 3. Die Anfangsfestigkeit

Die Anfangsfestigkeit wird nach einer Abluftzeit von 30 min (23°C, 50% relativer Luftfeuchte) durch Verpressen von Buchensperrholzprüfkörpern ($10 \times 5 \times 0,5 \text{ cm}^3$) mit einer Überlappungsfläche von 10 cm^2 und einem Anpreßdruck von $0,5 \text{ N/mm}^2$ (20 Sekunden) 2 Minuten nach dem Pressen in einer Reißmaschine bestimmt.

Die Kontaktklebstoffe wurden folgendermaßen charakterisiert:
B 1. Die Lagerstabilität wird nach folgender Methode bestimmt. Verfolgung der Viskosität eingelagerter Proben bei 23°C und 40°C über 3 bis 6 Monate, Abweichung von weniger als 25% (bezogen auf die Ausgangsviskosität) gelten als lagerfähig nach 3 bis 6 Monaten.

B 2. Der SiO_2 -Gehalt wird elementar-analytisch anhand des Si-Gehaltes berechnet bzw. direkt aus den eingesetzten Mengen Alkoxysilan berechnet.

B 3. Die Konzentration der tertiären Amingruppen läßt sich über den Einsatz der tertiären Amingruppen tragender Bausteine ableiten.

B 4. Nach erfolgter Prepolymerreaktion wird der noch vorhandene Rest-NCO-Gehalt als 100% bezeichnet. Die anschließende Umsetzung mit dem Alkoxysilanen reduziert diesen Gehalt um einen gewissen Prozentsatz. Der danach noch vorliegende Rest-NCO-Gehalt kann zur Kettenverlängerung im Wasser genutzt werden.

Die Erfindung wird anhand folgender Beispiele näher erläutert:

C 1. Herstellung der Klebstoffe:

Die Polyole, die Dihydroxy- bzw. Diaminoaminverbindungen und die Diisocyanate werden bei 70 bis 90°C solange umgesetzt, bis der theoretische Rest-NCO-Gehalt erreicht ist. Lösemittel können zur Viskositätsreduzierung zugesetzt werden. Anschließend erfolgt eine Umsetzung der Alkoxysilanbausteine mit einem Teil der noch vorhandenen Rest-NCO-Gruppen, bis der dann noch mögliche Rest-NCO-Gehalt erreicht ist. Anschließend erfolgt bei dieser Temperatur von 40 bis 70°C die Dispergierung in Wasser, dem die zur Neutralisation erforderliche Menge an Säure zugegeben wurde. Aminische Kettenverlängerer können eventuell an dieser Stelle zugegeben werden. Nach einer Nachrührzeit von ca. 1 Std. bei 60°C ist die Dispergierung abgeschlossen.

Die konkreten Daten zu dieser allgemeinen Vorschrift sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

C 2. Verklebungen:

Die Prüfkörper (10 x 5 x 0,5 cm) werden mit dem Klebstoff so eingestrichen, daß ein ca. 0,4 mm dicker Naßfilm entsteht. Nach ca. 30 bis 40 min Ablüfzeit bei 23°C / 50% relativer Luftfeuchte erfolgt die Verpressung mit einer Überlappung von 2 cm (10 cm²) und einem Anpreßdruck von 0,5 N/mm².

C 3. Messungen:

Sofortfestigkeiten werden unmittelbar nach der Verklebung (ca. 2 min danach) und Endfestigkeiten nach 3 Tagen mittels einer Prüfmaschine (Zwick) bestimmt. Schälwerte werden mittels 90° Schälung bei gleichem Anpreßdruck an Streifen (20 x 2 x 0,5 cm³) bestimmt. Die konkreten Meßergebnisse sind der Tabelle 2 zu entnehmen.

C 4. Ergebnisse:

Ein Vergleich der erfindungsgemäßen Beispiele M 1, M 2, M 3 und M 5 mit den übrigen Beispielen zeigt, daß die Wasserfestigkeit gegenüber herkömmlichen wasserbasierten Kontaktklebstoffen (MO) in jedem Fall und die Wärmestandfestigkeit in allen Fällen außer M 1 verbessert wurde und daß die Anfangs-, End- und Schälfestigkeiten gleich gut (M 5) oder besser (M 1, M 2, M 3) sind.

Tabelle 1: Komponenten der Zusammensetzung

	M 0	M 1	M 2	M 3	M 4	M 5	M 6	M 7
Polychloropren-Basis	ja	nein	nein	nein	nein	nein	nein	nein
Polyurethan-Basis	nein	ja	ja	ja	ja	ja	ja	ja
IPDI [val]	/	1,2	1,2	1,0	1,0	0,9	0,9	0,3
TMXDI [val]	/	/	/	0,2	0,2	0,4	0,4	1,0
PTHF 1000 [val]	/	0,46	0,46	0,4	0,4	0,1	0,1	0,5
PTHF 650 [val]	/	/	/	/	/	0,1	0,1	0,1
PPG 1000 [val]	/	/	/	0,06	0,06	0,4	0,4	0,2
AMMO [val]	/	0,013	0,5	/	/	0,1	0,2	0,05
AMEO [val]	/	/	/	0,05	/	/	/	/
SiO ₃ [Gew.-%]	/	0,24	0,96	0,96	/	1,92	3,84	0,96
Essigsäure	/	/	/	/	/	0,4	0,4	/
N-Methyldiethanolamin	/	0,55	0,54	0,54	0,54	0,4	0,4	/
Ameisensäure	/	0,60	0,50	0,54	0,54	/	/	/
DMPA [val]	/	/	/	/	/	/	/	0,2
NaOH [val]	/	/	/	/	/	/	/	0,2
Festkörpergehalt	55 %	40 %	41 %	40 %	39 %	36 %	37 %	/
pH-Wert	10,5	3,5	5,0	4,5	4,5	5,0	5,0	7,5
IPDI	= Isophorondiisocyanat PPG ⁺) = Polypropylenglykol							
TMXDI	= Tetramethyloxylidiisocyanat AMMO = Aminopropyltrimethoxysilan							
PTHF ⁺)	= Polytetrahydrofuran AMEO = Aminopropyltriethoxysilan							
*) die beigefügte Zahl beschreibt das mittlere Molekulargewicht								

Tabelle 2: Meßergebnisse

	M0	M 1	M 2	M 3	M 4	M 5	M 6	M 7x
Wärmebeständigkeit	80 °C	50 °C	120 °C	120 °C	40 °C	120 °C	120 °C	-
Wasserfestigkeitxxx	+/-	+	++	++	-	++	+++	-
Anfangsfestigkeit [N/mm ²]								
an Holz/Holz	0,5	0,6	0,7	0,8	0,3	0,6	0,3	-
an Holz/PVC	0,5	0,6	0,7	0,7	0,2	0,4	0,2	-
Endfestigkeit [N/mm ²]xx								
an Holz/Holz	1,5	2,5	3,5	3,1	0,5	1,4	0,7	-
an Holz/PVC	1,0	2,0	2,5	2,3	0,4	1,4	0,6	-
Schälfestigkeit an Leder/Holz [N/cm] 18	18	18	22	25	5	18	7	nein
Lagerstabilität		gut	gut	gut	gut	gut	gut	

x Koagulierte während der Dispergierung

xx Die Endfestigkeit wird analog zur Anfangsfestigkeit bestimmt, außer daß der Probekörper nicht 2 Minuten, sondern 3 Tage lagert.

xxx Wasserfestigkeit nach 48 h Lagerung des Films in Wasser bei 23 °C

+++ = ohne optische und mechanische Änderungen

++ = Filme geringfügig an Transparenz verloren, relativ gute mechanische Eigenschaften

+ = Filme weiß angelaufen, Mechanik deutlich verschlechtert

- = Filme im Wasser weitgehend aufgelöst

Patentansprüche

1. Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung eines kationisch modifizierten, Alkoxysilan-termi-

nierten Polyurethans, das unter Verwendung folgender Bausteine herstellbar ist:

- a) Isocyanat mit einer Funktionalität > 1 ,
- b) Polyol,
- c) tertiäre Aminverbindung mit mindestens einer gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppe in einer solchen Konzentration, daß das Polyurethan nach Neutralisation mit Säuren in Wasser löslich oder dispergierbar ist,
- d) Alkoxysilan der allgemeinen Formel $X-Si(-OR)_yH_z$,
wobei
y für 2 oder 3,
z für 1 oder 0,
H = Wasserstoff oder Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen,
X für einen organischen Rest steht, der mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktionsfähige Gruppe enthält, und
R für gleiche oder verschiedene Reste folgender Gruppe:
Wasserstoff und Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen,
in einer Konzentration von weniger als 3,0 Gewichtsprozent, gerechnet als SiO_2 und bezogen auf das Polyurethan-Gewicht,
- e) 0 bis 20 Gew.-% Kettenverlängerungsmittel, bezogen auf das Polyurethan-Gewicht, sowie
- f) anorganische oder organische Säuren zur Einstellung des pH-Wertes im Bereich von 2,5 bis weniger als 6,5,

und ggf. bis zu 30% Licht- und Alterungsschutzmitteln, Konservierungsmitteln, Harzen oder Harzdispersionen und Anteilen anderer nicht kontaktklebriger Dispersionen, als lagerstabiler Kontaktklebstoff.

2. Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch Isocyanate mit einer Funktionalität von 2, insbesondere aliphatische Diisocyanate, z. B. Tetramethylxyloldiisocyanat (TMXDI) oder Isophorondiisocyanat.

3. Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch Polyole mit Polyester- und Polyether-Segmenten, insbesondere mit durchschnittlichen Molekulargewichten MG_n von 100 bis 8000, wobei Polyether-Polyole bevorzugt werden.

4. Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch eine Konzentration der tertiären Aminverbindung zwischen 2 und 200 Milliäquivalenten pro 100 g Polyurethan.

5. Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Alkoxysilankonzentration zwischen 0,1 und 3,0 Gew.-% liegt, berechnet als SiO_2 und bezogen auf das Polyurethan-Gewicht, bevorzugt zwischen 0,1 und 1,3%.

6. Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch Kettenverlängerungsmittel aus folgender Gruppe: Wasser, Diole und Triole mit niedrigem Molekulargewicht von ≤ 399 .

7. Verwendung einer wäßrigen Dispersion oder Lösung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch die Verwendung folgender Säuren: Kohlensäure, Ameisensäure, Essigsäure oder Salzsäure.

